

TABLE PAR NOMS D'AUTEURS

A

- AMOUROUX (J.) et FOLL (J.-P.). — Étude théorique et expérimentale du système méthane-chlore dans une décharge luminescente.
ANTONETTI (G.). — Voir Galéa (J.).

115

B

- BANISADR (A.). — Voir Basile (F.).
BARRAUD (A.), RUAUDEL-TEIXIER (A.) et ROSILIO (C.). — Réactions chimiques à l'état solide dans les couches monomoléculaires organiques.
BARRIÈRE (S.). — Voir Salardenne (J.).
BASILE (F.), DJEGA-MARIADASSOU (C.), BANISADR (A.) et POIX (P.). — Préparation et étude cristallographique des phases du système $(1-x)Fe_2CoO_4 - xCo_2SnO_4$
BASILE (F.). — Voir aussi Poix (P.).
BIQUARD (M.) et SOUCHAY (P.). — Étude de l'acide 12-molybdogermanique en milieu fortement acide.
BOUGUERRA (M. L.). — Voir Redjeb Sadok (Ben).
BOUX (J.), FOUASSIER (M.) et FOREL (M.-T.). — Spectres de vibration et champ de forces des séleniohydroxohalogénoboranes $Bx_3 - n(SeH)n$.
BRISSOT (J.-J.) et MARTRES (R.). — Films minces de polymères organiques pour la détection d'images infrarouges

195

C

- CAILLET (P.) et FOREL (M.-T.). — Spectres de vibrations et champ de force de valence de l'acide formique monomère et de ses dérivés deutériés.
CHALLETON (D.). — Voir Daval (J.).
CHAMINADE (J.-P.) et POUCHARD (M.). — Cristallochimie des composés oxygénés, oxyfluorés et fluorés du tantalite et des alcalins ou de l'argent.
CHOPRA (S. L.). — Voir Sekhon (B. S.).
CORNET (J.). — Préparation, caractérisation et propriétés des verres Ge_xTe_{1-x} ; application au stockage optique de l'information.

311

D

- DANTO (Y.). — Voir Salardenne (J.).
DAVAL (J.), FERRAND (B.), CHALLETON (D.) et PEUZIN (J. C.). — Application à l'optique intégrée de grenats ferrimagnétiques en couches minces.
DECROIX (B.). — Voir Dubus (P.).
DEMIAN (H.). — Voir Simiti (I.).
DESVIGNES (J. M.) et LE GALL (H.). — Épitaxie en phase liquide de couches minces magnétiques pour études optiques et magnétooptiques.

75

239

231

221

- DJEGA-MARIADASSOU (C.). — Voir Basile (F.) et Poix (P.).

DORVAL (C.) et ZEEGERS-HUYSKENS (Th.). — Étude spectrométrique du complexe à transfert de charge N_1-N -diméthylacétamide-iode

5

DOUCET (Y.). — Voir Hantzpergue (J. J.).

DROGUET (J.-P.). — Couches minces résistives sur verre

275

DUBUS (P.), DECROIX (B.), MOREL (J.) et PASTOUR (P.). — Synthèse de dihétérocycles en série oxadiazole-1, 2, 4.

331

E

- ÉHOLIE (R.). — Voir Guen (L.).

F

- FEDIÈRE (J.), GUY (E.) et WINTERNITZ (F.). — Synthèses de produits polycycliques : études dans la série de la méthyl-10 aza-1 décalone-2.

337

FERRAND (B.). — Voir Daval (J.).

FERRONI (G.) et VILLETTARD (M.). — Déterminations des solubilités des chlorures de sodium, de potassium et de perchlorate de sodium, dans les solvants mixtes eau-diméthylsulfoxyde, à 25°C.

33

FERRONI (G.) et GALÉA (J.). — Détermination, à 25°C, du produit ionique des solvants mixtes diméthylsulfoxyde-eau-perchlorate de sodium.

41

FERRONI (G.). — Voir aussi Galéa (J.) et Richard (J.).

FLAHAUT (J.). — Voir Guen (L.) et Maneglier-Lacordaire (S.).

FOLL (J.-P.). — Voir Amouroux (J.).

FOREL (M.-T.). — Voir Bouix (J.) et Caillet (B.).

FOUASSIER (M.). — Voir Bouix (J.).

G

- GALÉA (J.) et FERRONI (G.). — Solubilité à 25°C du chromate et du dichromate de sodium en milieu diméthylsulfoxyde-eau-perchlorate de sodium.

149

GALÉA (J.), SABIANI (N.), ANTONETTI (G.) et FERRONI (G.). — Étude potentiométrique du système dichromate-chromate de sodium en milieu diméthylsulfoxyde-eau

155

GALÉA (J.). — Voir aussi Ferroni (G.) et Richard (J.).

GUEN (L.), NGUYEN HUY DUNG, ÉHOLIE (R.) et FLAHAUT (J.). — Système CrI_3FeI_3 — Diagramme de phases, étude structurale, effet Jahn-Teller coopératif

11

GUILTARD (M.). — Voir Loireau-Lozac'h (A.-M.).

GUY (E.). — Voir Fedièvre (J.).

H

- HAFIZ (Mohamed B.) et KHALIFA (Mohamed A.). — Complexation du cérium tri- et tétravalent par l'acide tétraéthylènepentaaamineheptaacétique (TPHA)

135

HANTZPÉRGUE (J.-J.), DOUCET (Y.), PAULEAU (Y.) et RÉMY (J. C.). — Caractérisation de films diélectriques de nitrides amorphes obtenues par pulvérisation cathodique réactive. 211
 HENRIO (G.), MOREL (J.) et PASTOUR (P.). — De la synthèse de dérivés de l'hydroxy-2 sélénophène. 37

I

ISSOPOULOS (P. B.). — Contribution à l'étude des complexes du cuivre (II) avec le chrome Azurol S. 17

K

KHALIFA (Mohamed A.). — Voir *Hafez (Mohamed B.)*.
 KOHLI (J.-C.). — Un nouveau réactif pulvérisable pour l'étude des stéroïdes en couches minces sur plaques 145
 KOHLI (J.-C.). — Un réactif pulvérisable pour l'étude des dérivés du terpène en couches minces sur plaques. 323

L

LAUGIER (A.). — Équilibre de phases dans les systèmes multicomposants semiconducteurs. Application à l'Épitaxie en phase liquide des composés ternaires et quaternaires. 253
 LE GALL (H.). — Voir *Desvignes (J. M.)*.
 LÉVY-CLÉMENT (Cl.) et MICHEL (A.). — Contribution à l'étude du système CaO-PbO₂ et H₂O. 63
 LÉVY-CLÉMENT (Cl.). — Sur de nouvelles phases oxygénées de plomb tétravalent et de calcium ou de cadmium. 105
 LOIREAU-LOZAC'H (A.-M.) et GUILTARD (M.). — Système GeS₂-Ga₂S₃. Diagramme de phases. Obtention et propriétés des verres. 101

M

MANEGLIER-LACORDAIRE (S.), RIVET (J.) et FLAHAUT (J.). — Étude du système germanium-iode. 287
 MANEGLIER-LACORDAIRE (S.), RIVET (J.) et FLAHAUT (J.). — Le système ternaire germanium-soufre iode, construction du diagramme de phase et étude des verres. 291
 MARTRES (R.). — Voir *Brisot (J. J.)*.
 MICHEL (A.). — Voir *Lévy-Clément (Cl.)*.
 MOHAMED LARBI BOUGUERRA. — Étude par résonance magnétique nucléaire de quelques acides α -aminés dansylés. 29
 MONCHI ZADEH. — Synthèse, purification et propriétés spectroscopiques du bleu d'éthylène. 141
 MONTIER (M.). — Voir *Peccoud (L.)*.
 MOREL (J.). — Voir *Dubus (P.) et Henrio (G.)*.

N

NGUYEN HUYDUNG. — Voir *Guen (L.)*.

P

PASCAL (Y.-L.). — Voir *Redjeb Sadok (Ben)*.
 PASTOUR (P.). — Voir *Dubus (P.) et Henrio (G.)*.
 PAULEAU (Y.). — Voir *Hantzpergue (J. J.)*.
 PECCOUD (L.) et MONTIER (M.). — Dépôt en phase gazeuse de films minces de silicium et de silice pour la microélectronique. 259

PESTIE (J. P.). — Les couches métalliques pour dispositifs à transistors bipolaires hyperfréquence. 267
 PEUZIN (J. C.). — Voir *Daval (J.)*.

POIX (P.), BASILE (F.) et DJEGA-MARIADASSOU (C.). — Étude de la variation du paramètre de maille en fonction de la distribution des cations dans les systèmes $y\text{Fe}_3\text{O}_4$, $(1-y)\text{FeCr}_2\text{O}_4$ et $y\text{Fe}_3\text{O}_4$, $(1-y)\text{Fe}_2\text{SnO}_4$ par la méthode des invariants. 159
 POIX (P.). — Voir aussi *Basile (F.)*.
 POUCHARD (M.). — Voir *Chaminade (J.-P.)*.

R

REDJEB SADOK (Ben), PASCAL (Y. L.) et BOUGUERRA (M. L.). — Étude du mécanisme de réduction condensatrice des mélanges d'esters et de cétones en glycérols penta-substitués. 169
 RÉMY (J. C.). — Voir *Hantzpergue (J. J.)*.
 RICHARD (J.), FERRONI (G.) et GALÉA (J.). — Détermination à 25°C des solubilités : 1) de l'hydroxyde de potassium dans les solvants mixtes diméthylsulfoxyde-eau ; 2) de l'hydroxyde de sodium dans les solvants mixtes diméthylsulfoxyde-eau perchlorate de sodium. 307
 RIVET (J.). — Voir *Maneglier-Lacordaire (S.)*.
 ROSILIO (C.). — Voir *Barraud (A.)*.
 RUANDEL-TEIXIER (A.). — Voir *Barraud (A.)*.

S

SABIANI (N.). — Voir *Galéa (J. J.)*.
 SALARDENNE (J.), DANTO (J.) et BARRIÈRE (S.). — Influence des conditions de préparation sur les propriétés physiques des couches minces isolantes. 201
 SCHRIVER (L.). — Étude des équilibres d'extraction des thiocyanates de zirconium et de hafnium par la méthylisobutylcétone. 327
 SEKHON (B. S.) et CHOPRA (S. L.). — Constantes de stabilité des complexes de La (III) avec la thréonine et l'hydroxyproline. 21
 SIMITI (I.) et DEMIAN (H.). — Contribution à l'étude de quelques hétérocycles : XLI : bromuration de 2-anilino-4-chlorméthylthiazols et obtention de 2-anilino-4-formyl-5-brom-thiazols. 317
 SINGH (E.). — Étude de quelques indicateurs d'adsorption : bromophthalide, bromo-succinine et bromo-naphthalide pour la titration argentimétrique 25
 SOUCHAY (P.). — Voir *Biguard (M.)*.
 SUCHET (J. P.). — Les couches minces et leurs applications (vol. 9 des séminaires de Chimie de l'Etat solide) 183

V

VILLETTARD (M.). — Voir *Ferroni (G.)*.

W

WINTERNITZ (F.). — Voir *Fediére (J.)*.

Z

ZEEGERS-HUYSKENS (Th.). — Voir *Dorval (C.)*.

TABLE DES MATIÈRES

A

Acides α aminés dansylés : RMN	29
Acide formique : étude IR de l' et des dérivés deutérés	311
Acide 12 molybdogermanique	163
Alcalins : dérivés fluorés, oxygénés avec Ta	75
Argent : dérivés fluorés et oxygénés avec Ta	75
Argentimétrie : indicateur d'adsorption	25

B

Bleu d'éthylène : préparation, propriétés	141
Boranes : séléniohydroxyhalogénés ; spectre IR	45
Bromophthalide : indicateur argentimétrique	25
Bromuration des thiazols	317

C

Cadmium : phases oxygénées avec Pb IV	105
Calcium : système CaO-PbO ₂ -H ₂ O	63
phases oxygénées avec Pb IV	105
Cérium : complexe de Ce ^{IV} et Ce ^{III}	135
Chlore : système méthane-chlore dans décharge	115
Chrome : iodure système CrI ₂ -FeI ₂	11
chromates de Na : solubilité	149
système FeCr ₂ O ₄ -Fe ₃ O ₄	459
Cobalt-oxyde : système Fe ₂ CoO ₄ -Co ₂ SnO ₄	301
Complexe : étude de N, N-diméthyl-acétamide-iode du cuivre II avec chrome Azurol S	5
constante de stabilité de La (III)	17
Couches minces grenat ferrimagnétiques	21
isolantes : prop. physiques	231
magnétiques pour optique	201
métalliques pour transistors	221
résistives sur verre	267
Si et SiO ₂ pour électronique	275
Couches monomoléculaires : réactions dans -	259
Cuivre : complexe de Cu (II) avec chrome Azurol S	195
solubilité de sels Na et K	17

D

Dihétérocycles : synthèse en série de la méthyl-10 aza-I décalone-2	337
Diméthylsulfoxyde :	
solubilité de sels Na et K	33
perchlorate Na : produit de solubilité	41
chromates de Na : solubilité	149
chromates de Na : étude potentiométrique	155
solubilité de KOH et NaOH	307

E

Étain : système Fe ₃ O ₄ -Fe ₂ SnO ₄	159
système Co ₂ SnO ₄ -Fe ₂ CoO ₄	301
Éthylène : Bleu d' —. Préparation. Propriétés	141
Éthylène pentaamineheptaacétique : tétra- ; complexes avec Ce ^{III} et Ce ^{IV}	135

F

Fer-iodure : système FeI ₂ -CrI ₂	11
oxydes : systèmes Fe ₃ O ₄ -FeCr ₂ OH et Fe ₃ O ₄ -Fe ₂ SnO ₄	159
système Fe ₂ CoO ₄ -Co ₂ SnO ₄	301
Films minces de polymères organiques de nitrides amorphes	185
Fluorés, dérivés de Ta et alcalins ou Ag	211
	75

G

Gallium : système Ga ₂ S ₃ -GeS ₂	101
Germanium : Acide 12 molybdo-germanique	163
Système Ge ₂ -Ga ₂ S ₃	101
Système Ge-I	287
Verres Ge _x Te _{1-x}	239
Verres dans le système Ge-S-I	291
Grenats ferrimagnétiques en couches minces	231
Glycérols polysubstitués	169

H

Hafnium : extraction du thiocyanate de - par méthyl-isobutyl-cétone	327
Hydroxy-2 sélénophène : synthèse	37

I

Images IR : détection par polymères	185
Iode : système I-Ge	287
système I-Ge-S	291
Iodures : système CrI ₂ -FeI ₂	11

L

Lanthane : Complexé de La (III)	21
---	----

M		S	
Magnétite : systèmes avec FeCr_2O_4 et Fe_2SnO_4	159	Séléniohydroxyhalogénoboranes : spectres IR	45
Méthane : système - chlore en décharge	115	Sélénophène : hydroxy-2	37
Méthylisobutylcétone : extraction des thiocyanates de Zr et Hf	327	Semi-conducteurs : systèmes multi-composants	253
Méthyl-10 aza-1 décalone-2 : synthèse de polycycles	337	Silicium : couches minces de Si et SiO_2	259
Molybdène : acide 12-molybdogermanique	163	Sodium :	
		chlorure et perchlorate, solubilité dans eau-diméthylsulfoxyde	33
N		chromates : solubilité	149
N,N-diméthylacétamide-iode : spectre IR	5	étude potentiométrique	155
Nitrides amorphes : films diélectriques de -	211	hydroxyde : solubilité dans eau-diméthylsulfoxyde	307
O		perchlorate : produit de solubilité dans eau-diméthylsulfoxyde	41
Oxadiazole : synthèse de dihétérocycles en série 1, 2, 4	331	Soufre : Système S-Ge-I	291
P		Stéroïdes : réactif en couches minces	145
Plomb : système $\text{CaO-PbO}_2\text{-H}_2\text{O}$	63	T	
oxydes mixtes de Pb IV avec Ca ou Cd	105	Tantale : dérivés fluorés, oxygénés avec alcalins et Ag	75
Polymères organiques pour détection images IR	185	Tellure : verres $\text{Ge}_x\text{Te}_{1-x}$	239
Potassium :		Terpènes : réactif pour étude sur plaques	323
chlorure : solubilité dans eau-diméthylsulfoxyde	33	Thiazols : Bromuration des -	317
hydroxyde : solubilité dans eau-diméthylsulfoxyde	307	Thiocyanates : extraction des - de Zr et Hf par méthylisobutylcétone	327
Produit ionique : NaClO_4 dans solvants mixtes	41	Z	
R		Zirconium : extraction du thiocyanate de - par méthylisobutylcétone	327
Réduction condensatrice d'esters et cétones	169		
RMN : étude d'acides α aminés dansylés	29		

